

CATALYST HAVING A SILVER-VANADIUM OXIDE PHASE AND A PROMOTER PHASE

Publication number: WO2005092496

Publication date: 2005-10-06

Inventor: NETO SAMUEL (DE); ROSOWSKI FRANK (DE); STORCK SEBASTIAN (DE); BAUER STEFAN (DE)

Applicant: BASF AG (DE); NETO SAMUEL (DE); ROSOWSKI FRANK (DE); STORCK SEBASTIAN (DE); BAUER STEFAN (DE)

Classification:

- **international:** B01J21/06; B01J23/68; B01J35/00; B01J37/02; B01J37/04; C07C51/265; B01J23/00; B01J37/00; B01J21/00; B01J23/54; B01J35/00; B01J37/00; C07C51/16; B01J23/00; (IPC1-7): B01J23/68; B01J21/06; B01J37/02; B01J37/04; C07C51/265

- **European:** B01J23/68L; B01J35/00B; C07C51/265

Application number: WO2005EP03179 20050324

Priority number(s): DE200410014918 20040326

Also published as:

EP1735093 (A1)
EP1735093 (A0)
DE102004014918 (A1)

Cited documents:

EP0447267
WO0027753
WO9962637
WO0185337
WO2005012216

[Report a data error here](#)

Abstract of WO2005092496

The invention relates to a catalyst having a catalytically active substance, which contains a phase A and a phase B in the form of three-dimensionally extended delimited areas, phase A being a silver-vanadium bronze and phase B being a mixed oxide phase based on titanium dioxide and vanadium pentoxide. The catalyst is used for producing aldehydes, carboxylic acids and/or carboxylic acid anhydrides from aromatic or heteroaromatic hydrocarbons by gas-phase oxidation.

Data supplied from the **esp@cenet** database - Worldwide

(12) NACH DEM VERTRÄG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES
PATENTWESENS (PCT) VERÖFFENTLICHTE INTERNATIONALE ANMELDUNG

(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum
Internationales Büro



(43) Internationales Veröffentlichungsdatum
6. Oktober 2005 (06.10.2005)

PCT

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer
WO 2005/092496 A1

(51) Internationale Patentklassifikation⁷: **B01J 23/68**, (81) Bestimmungsstaaten (soweit nicht anders angegeben, für jede verfügbare nationale Schutzrechtsart): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NA, NI, NO, NZ, OM, PG, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SM, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.

(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP2005/003179

(22) Internationales Anmeldedatum:
24. März 2005 (24.03.2005)

(25) Einreichungssprache: Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache: Deutsch

(30) Angaben zur Priorität:
10 2004 014 918.6 26. März 2004 (26.03.2004) DE

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme von US): **BASF AKTIENGESELLSCHAFT [DE/DE]**; 67056 Ludwigshafen (DE).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): **NETO, Samuel** [FR/DE]; Kleiststrasse 9-11, 68167 Mannheim (DE). **ROSOWSKI, Frank** [DE/DE]; Burgstrasse 28, 68165 Mannheim (DE). **STORCK, Sebastian** [DE/DE]; Uhlandstrasse 37a, 68167 Mannheim (DE). **BAUER, Stefan** [DE/DE]; Deichstrasse 34, 67069 Ludwigshafen (DE).

(74) Anwalt: **THALHAMMER, Wolfgang**; Reitstötter-Kinzebach Z. Nr. 217, Reitstötter, Kinzebach & Partner (GbR), Sternwartstrasse 4, 81679 München (DE).

(84) Bestimmungsstaaten (soweit nicht anders angegeben, für jede verfügbare regionale Schutzrechtsart): ARIPO (BW, GH, GM, KE, LS, MW, MZ, NA, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), eurasisches (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IS, IT, LT, LU, MC, NL, PL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

Veröffentlicht:

— mit internationalem Recherchenbericht

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes und der anderen Abkürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on Codes and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe der PCT-Gazette verwiesen.

WO 2005/092496 A1

(54) Title: CATALYST HAVING A SILVER-VANADIUM OXIDE PHASE AND A PROMOTER PHASE

(54) Bezeichnung: KATALYSATOR MIT EINER SILBER-VANADIUMOXIDPHASE UND EINER PROMOTORPHASE

(57) Abstract: The invention relates to a catalyst having a catalytically active substance, which contains a phase A and a phase B in the form of three-dimensionally extended delimited areas, phase A being a silver-vanadium bronze and phase B being a mixed oxide phase based on titanium dioxide and vanadium pentoxide. The catalyst is used for producing aldehydes, carboxylic acids and/or carboxylic acid anhydrides from aromatic or heteroaromatic hydrocarbons by gas-phase oxidation.

(57) Zusammenfassung: Beschrieben wird ein Katalysator mit einer katalytisch aktiven Masse, die eine Phase A und eine Phase B in Form dreidimensional ausgedehnter abgegrenzter Bereiche enthält, wobei die Phase A eine Silber-Vanadiumoxid-Bronze und die Phase B eine Mischoxidphase auf Basis von Titandioxid und Vanadiumpentoxid ist. Der Katalysator dient zur Herstellung von Aldehyden, Carbonsäuren und/oder Carbonsäureanhydriden, aus aromatischen oder heteroaromatischen Kohlenwasserstoffen durch Gasphasenoxidation.

Katalysator mit einer Silber-Vanadiumoxidphase und einer Promotorphase

Beschreibung

5 Die Erfindung betrifft einen Katalysator mit einer Silber-Vanadiumoxidphase und einer Promotorphase und ein Verfahren zur Herstellung von Aldehyden, Carbonsäuren und/oder Carbonsäureanhydriden unter Verwendung des Katalysators.

Bekanntermaßen wird eine Vielzahl von Aldehyden, Carbonsäuren und/oder Carbonsäureanhydriden technisch durch die katalytische Gasphasenoxidation von aromatischen Kohlenwasserstoffen wie Benzol, o-, m- oder p-Xylol, Naphthalin, Toluol oder Durol (1,2,4,5-Tetramethylbenzol) in Festbettreaktoren, vorzugsweise Rohrbündelreaktoren, hergestellt. Dabei werden je nach Ausgangsmaterial beispielsweise Benzaldehyd, Benzoësäure, Maleinsäureanhydrid, Phthalsäureanhydrid, Isophthalsäure, Terephthalsäure oder Pyromellithsäureanhydrid gewonnen. Dazu wird im Allgemeinen ein Gemisch aus einem molekularen Sauerstoff enthaltenden Gas, beispielsweise Luft und das zu oxidierende Ausgangsmaterial durch Rohre geleitet, in denen sich eine Schüttung eines Katalysators befindet.

10 20 In der WO 00/27753, der WO 01/85337 und der älteren Patentanmeldung DE 10334132.3 werden Silber- und Vanadiumoxid enthaltende Multimetallocide und deren Verwendung für die partielle Oxidation von aromatischen Kohlenwasserstoffen beschrieben.

15 25 Der Erfindung liegt die Aufgabe zu Grunde, die mit diesen Katalysatoren erreichten Ausbeuten ohne Beeinträchtigung der Selektivitäten zu verbessern.

Die Aufgabe wird erfindungsgemäß gelöst durch einen Katalysator mit einer katalytisch aktiven Masse, die eine Phase A und eine Phase B in Form dreidimensional ausge-dehnter, von ihrer lokalen Umgebung aufgrund ihrer von ihrer lokalen Umgebung verschiedenen chemischen Zusammensetzung abgegrenzter Bereiche enthält, wobei die Phase A eine Silber-Vanadiumoxid-Bronze und die Phase B eine Mischoxidphase auf Basis von Titandioxid und Vanadiumpentoxid ist.

30 35 Die erfindungsgemäßen Katalysatoren sind vorzugsweise Schalenkatalysatoren, d. h. die katalytisch aktive Masse ist in Form wenigstens einer Schale auf einen inerten Träger aufgebracht.

40 45 In einer bevorzugten Ausführungsform sind die Phasen A und B relativ zueinander wie in einem Gemisch aus feinteiligem A und feinteiligem B verteilt. Die Korngrößen der beiden Phasen liegen vorzugsweise im Bereich von 0,1 bis 800 µm, insbesondere 0,5 bis 100 µm, besonders bevorzugt 1 bis 100 µm.

In einer anderen bevorzugten Ausführungsform sind die Phasen A und B relativ zueinander als konzentrische Schalen angeordnet. In der Regel bringt man hierzu zunächst die Phase A (bzw. einen Vorläufer dafür oder Quellen der elementaren Konstituenten davon) schalenförmig auf einen inerten Träger auf und überzieht den so beschichteten

5 Träger dann mit der Phase B (bzw. einem Vorläufer dafür oder Quellen der elementaren Konstituenten davon). Obwohl es bevorzugt ist, dass die Phase B die Phase A vollständig bedeckt, ist auch eine teilweise Bedeckung mit der Phase B denkbar.

Das Gewichtsverhältnis der Phase A zur Phase B liegt im Allgemeinen im Bereich von

10 80:20 bis 98:2, vorzugsweise 85:15 bis 95:5.

Die Erfindung betrifft außerdem ein Verfahren zur Herstellung eines vorstehend definierten Katalysators, bei dem man ein Pulver, das die Phase A, einen Vorläufer dafür oder Quellen der elementaren Konstituenten davon umfasst, und ein Pulver, das die

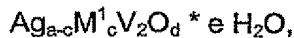
15 Phase B, einen Vorläufer dafür oder Quellen der elementaren Konstituenten davon umfasst, vermengt und auf einen inerten Träger aufbringt.

Die Erfindung betrifft außerdem ein Verfahren zur Herstellung eines vorstehend definierten Katalysators, bei dem man nacheinander (i) die Phase A, einen Vorläufer dafür oder Quellen der elementaren Konstituenten davon und (ii) die Phase B, einen Vorläufer dafür oder Quellen der elementaren Konstituenten davon auf einen inerten Träger aufbringt.

20 Die Erfindung betrifft außerdem ein Verfahren zur Herstellung von Aldehyden, Carbonsäuren und/oder Carbonsäureanhydriden, bei dem man einen gasförmigen Strom, der einen aromatischen Kohlenwasserstoff und ein molekulares Sauerstoff enthaltendes Gas umfasst, bei erhöhter Temperatur mit einem vorstehend definierten Katalysator in Kontakt bringt.

25 Silber-Vanadiumoxid-Bronzen und ihre Herstellung sind an sich bekannt, z. B. aus der WO 00/27753 und der WO 01/85337. Es werden darunter Silber-Vanadiumoxid-Verbindungen mit einem atomaren Ag : V-Verhältnis von weniger als 1 verstanden. Es handelt sich im Allgemeinen um halbleitende oder metallisch leitfähige, oxidische Festkörper, die bevorzugt in Schicht- oder Tunnelstrukturen kristallisieren, wobei das Vanadium im $[V_2O_5]$ -Wirtsgitter teilweise reduziert zu V(IV) vorliegt. Die katalytisch aktiven Silber–Vanadiumoxid–Bronzen bilden sich oberhalb 200 °C, insbesondere bei Temperaturen von mehr als 300 °C, durch Zersetzung bestimmter Multimetallocide.

30 35 40 Die Phase A weist vorzugsweise eine Zusammensetzung auf, die erhältlich ist durch Calzinieren eines Multimetallocids der allgemeinen Formel I



I

worin

a einen Wert von 0,3 bis 1,9 hat,

M¹ für wenigstens ein unter Alkali- und Erdalkalimetallen, Bi, Tl, Cu, Zn, Cd, Pb, Cr, Au, Al, Fe, Co, Ni, Mo, Nb, Ce, W, Mn, Ta, Pd, Pt, Ru und/oder Rh ist ausgewähltes Metall steht,

5 c einen Wert von 0 bis 0,5 hat, mit der Maßgabe, dass $(a-c) \geq 0,1$ ist,

 d eine Zahl, die sich durch die Wertigkeit und Häufigkeit der von Sauerstoff verschiedenen Elemente in der Formel I bestimmt, bedeutet und

10 e einen Wert von 0 bis 20, vorzugsweise 0 bis 5, hat.

Im Multimetallocid der Formel I hat die Variable a vorzugsweise einen Wert von 0,5 bis 1,0 und besonders bevorzugt 0,6 bis 0,9, der Wert der Variablen b beträgt vorzugsweise 0 bis 0,1, und der Wert der Variablen c beträgt vorzugsweise 0,005 bis 0,2, insbesondere 0,01 bis 0,1.

Die Zahl d bestimmt sich aus der Wertigkeit und Häufigkeit der von Sauerstoff verschiedenen Elemente im Multimetallocid der Formel I. Die Zahl e, die ein Maß für den Wassergehalt ist, beträgt vorzugsweise 0 bis 5.

M¹ steht vorzugsweise für Na, K, Rb, Tl, Ni, W, Co, Fe, Mo, Nb, Zn, Ce und Mn.

Besonders bevorzugt sind Multimetallocide der allgemeinen Formel Ia



Worin

a einen Wert von 0,6 bis 0,9 hat,
d die oben angegebene Bedeutung hat, und
e einen Wert von 0 bis 5 hat.

30 Die spezifische Oberfläche nach BET, gemessen gemäß DIN 66 131, die auf den "Recommendations 1984" der IUPAC International Union of Pure and Applied Chemistry (s. Pure & Appl. Chem. 57, 603 (1985)) basiert, beträgt in der Regel mehr als $1 \text{ m}^2/\text{g}$, bevorzugt 3 bis $250 \text{ m}^2/\text{g}$, insbesondere 10 bis $250 \text{ m}^2/\text{g}$ und besonders bevorzugt 20
35 bis $80 \text{ m}^2/\text{g}$.

Vorzugsweise liegt das Multimetallocid in einer Kristallstruktur vor, deren Pulverröntgendiagramm durch Beugungsreflexe bei den Netzebenenabständen $d = 15,23 \pm 0,6$, $12,16 \pm 0,4$, $10,68 \pm 0,3$, $3,41 \pm 0,04$, $3,09 \pm 0,04$, $3,02 \pm 0,04$, $2,36 \pm 0,04$ und $1,80 \pm 0,04 \text{ \AA}$ gekennzeichnet ist. Die Angabe der Röntgenbeugungsreflexe erfolgt in dieser Anmeldung in Form der von der Wellenlänge der verwendeten Röntgenstrahlung unabhängigen Netzebenenabstände $d[\text{\AA}]$, die sich aus dem gemessenen Beugungswinkel mittels der Bragg'schen Gleichung errechnen lassen.

Zur Herstellung der Multimetallocoxide wird im Allgemeinen eine Suspension von Vanadiumpentoxid (V_2O_5) mit der Lösung einer Silberverbindung sowie gegebenenfalls einer Lösung einer Verbindung der Metallkomponente M^1 erhitzt. Als Lösungsmittel für diese

5 Umsetzung können polare organische Lösungsmittel, wie Polyole, Polyether oder Amine, z. B. Pyridin, dienen, bevorzugt wird als Lösungsmittel Wasser verwendet. Als Silbersalz wird bevorzugt Silbernitrat verwendet, die Verwendung anderer löslicher Silbersalze, z. B. Silberacetat, Silberperchlorat oder Silberfluorid ist ebenfalls möglich.

10 Als Salze der Metallkomponente M^1 werden in der Regel solche gewählt, die im verwendeten Lösungsmittel löslich sind. Wird Wasser als Lösungsmittel bei der Herstellung der erfindungsgemäßen Multimetallocide verwendet, können beispielsweise die Perchlorate oder Carboxylate, insbesondere die Acetate, der Metallkomponente M^1 eingesetzt werden. Bevorzugt werden die Nitrate der betreffenden Metallkomponente

15 M^1 verwendet.

Die Umsetzung des V_2O_5 mit der Silberverbindung und gegebenenfalls der Verbindung der Metallkomponente M^1 kann im Allgemeinen bei Raumtemperatur oder bei erhöhter Temperatur durchgeführt werden. In der Regel wird die Umsetzung bei Temperaturen

20 von 20 bis 375 °C, vorzugsweise bei 20 bis 100 °C und besonders bevorzugt bei 60 bis 100 °C vorgenommen. Liegt die Temperatur der Umsetzung oberhalb der Temperatur des Siedepunktes des verwendeten Lösungsmittels, wird die Umsetzung zweckmäßig unter dem Eigendruck des Reaktionssystems in einem Druckgefäß ausgeführt. Vorzugsweise werden die Reaktionsbedingungen so gewählt, dass die Umsetzung bei Atmosphärendruck durchgeführt werden kann. Die Dauer dieser Umsetzung kann in Abhängigkeit von der Art der umgesetzten Ausgangsmaterialien und den angewandten Temperaturbedingungen 10 Minuten bis 3 Tage betragen. Bei der Umsetzung verändert sich die orangerote Farbe der V_2O_5 -Suspension und es bildet sich die neue Verbindung in Form einer dunkelbraunen Suspension.

30 Je nach der gewünschten chemischen Zusammensetzung des Multimetallocids der Formel I werden zu dessen Herstellung die sich aus a und c von Formel I ergebenden Mengen von V_2O_5 , Silberverbindung sowie der Verbindung der Metallkomponente M^1 miteinander umgesetzt. Nach beendeter Umsetzung wird dabei das Multimetallocid mit

35 faserförmiger Kristallmorphologie erhalten.

Das so gebildete Multimetallocid kann aus der Reaktionsmischung isoliert und bis zur weiteren Verwendung gelagert werden. Die Isolierung des Multimetallocids kann z. B. durch Abfiltrieren der Suspension und Trocknen des erhaltenen Feststoffs erfolgen,

40 wobei die Trocknung sowohl in herkömmlichen Trocknern, aber auch z. B. in Gefriertrocknern durchgeführt werden kann. Besonders vorteilhaft wird die Trocknung der erhaltenen Multimetallocid-Suspension mittels Sprühtrocknung durchgeführt. Es

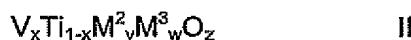
kann vorteilhaft sein, dass bei der Umsetzung erhaltene Multimetallocid vor dessen Trocknung salzfrei zu waschen. Die Sprühtrocknung wird im Allgemeinen unter Atmosphärendruck oder vermindertem Druck vorgenommen. Je nach angewandtem Druck und verwendetem Lösungsmittel bestimmt sich die Eingangstemperatur des Trocknungsgases – im Allgemeinen wird als solches Luft verwendet, es können aber selbstverständlich auch andere Trocknungsgase wie Stickstoff oder Argon, benutzt werden. Die Eingangstemperatur des Trocknungsgases in den Sprühtrockner wird vorteilhaft so gewählt, dass die Ausgangstemperatur des durch Verdampfung des Lösungsmittels abgekühlten Trocknungsgases 200 °C für einen längeren Zeitraum nicht übersteigt. In der Regel wird die Ausgangstemperatur des Trocknungsgases auf 50 bis 150 °C, vorzugsweise 100 bis 140 °C eingestellt.

Die Phase B enthält neben Titandioxid (in Form seiner Anatasmodifikation) Vanadium-pentoxid. Des weiteren können in geringen Mengen eine Vielzahl anderer oxidischer Verbindungen enthalten sein, die als Promotoren die Aktivität und Selektivität des Katalysators beeinflussen. Vorzugsweise enthält die Phase B im calzinierten Zustand 1 bis 20 Gew.-% Vanadiumoxid, berechnet als V_2O_5 , und 80 bis 99 Gew.-% Titandioxid, berechnet als TiO_2 .

Als Promotoren seien beispielhaft die Alkalimetallocide, wie Cäsiumoxid, Lithium-, Kalium- und Rubidiumoxid, Thallium(I)oxid, Aluminiumoxid, Zirkoniumoxid, Eisenoxid, Nickeloxid, Kobaltoxid, Manganoxid, Zinnoxid, Silberoxid, Kupferoxid, Chromoxid, Molybdänoxid, Wolframoxid, Iridiumoxid, Tantaloxid, Nioboxid, Arsenoxid, Antimonoxid, Ceroxid und Zinkoxid genannt. In der Regel wird aus dieser Gruppe Cäsium als Promotor verwendet.

Als die Aktivität erhöhenden aber die Selektivität vermindernden Zusatz kommen vor allem oxidische Phosphorverbindungen oder Ammoniumhydrogenphosphat in Betracht.

Vorzugsweise weist die Phase B eine Zusammensetzung der Formel II auf



worin

M^2 für wenigstens ein Alkalimetall steht
 M^3 für ein Element der 5. Hauptgruppe des Periodensystems der Elemente steht,
 x einen Wert von 0,001 bis 0,2 hat,
 y einen Wert von 0 bis 0,01 hat,
 w einen Wert von 0 bis 0,02 hat, und
 z eine Zahl, die sich durch die Wertigkeit und Häufigkeit der von Sauerstoff verschiedenen Elemente in der Formel II bestimmt, bedeutet.

M^2 steht vorzugsweise für Cs.

M³ steht vorzugsweise für Sb oder P.

Die Komponenten der Mischoxid-Phase B werden in Form deren Oxide oder in Form von Verbindungen eingesetzt, welche sich beim Erhitzen bzw. beim Erhitzen in Gegenwart von Sauerstoff in Oxide umwandeln. Als Vanadium-Komponente können Vanadiumoxide oder Vanadiumverbindungen, die sich beim Erhitzen in Vanadiumoxid umwandeln, einzeln oder in Form deren Gemische eingesetzt werden. Vorzugsweise werden V₂O₅ oder NH₄VO₃ eingesetzt. Man kann auch ein Reduktionsmittel, wie Amiensäure oder Oxalsäure, mitverwenden, um die Vanadium(V)-Verbindung zumindest teilweise zu Vanadium(IV) zu reduzieren. Geeignete Alkalimetallverbindungen oder Verbindungen der Elemente der 5. Hauptgruppe des Periodensystems der Elemente sind die entsprechenden Oxide oder Verbindungen, die sich nach dem Erhitzen in Oxide umwandeln, wie Ammoniumsalze, Sulfate, Nitrate, Carbonate. Geeignet sind beispielsweise Na₂CO₃, K₂O, Cs₂O, Cs₂CO₃, Cs₂SO₄, P₂O₅, (NH₄)₂HPO₄, Sb₂O₃.

Zur Bildung der Phase B bereitet man im Allgemeinen eine wässrige Aufschlämmung der Verbindung der Vanadium-Komponente, des Titandioxids sowie von M² in geeigneten Mengen und röhrt die Aufschlämmung, bis eine ausreichende Homogenisierung erreicht ist. Die Aufschlämmung kann dann sprühgetrocknet werden oder als solche zur Beschichtung verwendet werden.

Die Herstellung der erfindungsgemäßen Katalysatoren erfolgt zweckmäßigerweise über die Stufe eines so genannten "Präkatalysators", der als solcher gelagert und gehandelt werden kann und aus dem der aktive Katalysator entweder durch thermische Behandlung hergestellt oder in situ im Oxidationsreaktor unter den Bedingungen der Oxidationsreaktion erzeugt werden kann. Bei der thermischen Behandlung der Präkatalysatoren bei Temperaturen von über 200 bis 650 °C, vorzugsweise bei über 250 bis 500 °C, insbesondere bei 300 bis 450 °C, zersetzen sich die im Präkatalysator enthaltenen Multimetallocide zu Silber–Vanadiumoxid–Bronzen, die die Phase A des erfindungsgemäßen Katalysators bilden. Diese Umwandlung der im Präkatalysator enthaltenen erfindungsgemäßen Multimetallocide zu Silber–Vanadiumoxid–Bronzen findet insbesondere auch in situ im Reaktor zur Gasphasenpartialoxidation von aromatischen Kohlenwasserstoffen statt, wenn man den Präkatalysator bei dieser Umsetzung einsetzt. Die dabei entstehenden Silber–Vanadiumoxid–Bronzen sind katalytisch aktiver Bestandteil der katalytisch aktiven Schicht des erfindungsgemäßen Schalenkatalysators. Die thermische Umwandlung der Multimetallocide zu Silber–Vanadiumoxid–Bronzen verläuft über eine Reihe von Reduktions– und Oxidationsreaktionen, die im Einzelnen noch nicht verstanden sind.

Als inertes nicht–poröses Trägermaterial für die erfindungsgemäßen Katalysatoren können praktisch alle Trägermaterialien des Standes der Technik, wie sie vorteilhaft bei der Herstellung von Schalenkatalysatoren für die Oxidation aromatischer Kohlenwasserstoffe zu Aldehyden, Carbonsäuren und/oder Carbonsäureanhydriden einge-

setzt werden, Verwendung finden, beispielsweise Quarz (SiO_2), Porzellan, Magnesiumumoxid, Zinndioxid, Siliciumcarbid, Rutil, Tonerde (Al_2O_3), Aluminiumsilikat, Steatit (Magnesiumsilikat), Zirkoniumsilikat, Cersilikat oder Mischungen dieser Trägermaterialien. Der Ausdruck "nicht-porös" ist dabei im Sinne von "bis auf technisch unwirksame Mengen an Poren nicht-porös" zu verstehen, da technisch unvermeidlich eine geringe Anzahl Poren im Trägermaterial, das idealerweise keine Poren enthalten sollte, vorhanden sein können. Als vorteilhafte Trägermaterialien sind insbesondere Steatit und Siliciumcarbid hervorzuheben. Die Form des Trägermaterials ist für die erfindungsge-mäßen Prækatalysatoren und Schalenkatalysatoren im Allgemeinen nicht kritisch. Bei spielsweise können Katalysatorträger in Form von Kugeln, Ringen, Tabletten, Spiralen, Röhren, Extrudaten oder Splitt verwendet werden. Die Dimensionen dieser Katalysatorträger entsprechen denen üblicherweise zur Herstellung von Schalenkatalysatoren für die Gasphasenpartialoxidation von aromatischen Kohlenwasserstoffen verwendeten Katalysatorträgern.

Zur schalenförmigen Beschichtung des inerten Trägermaterials werden bekannte Verfahren angewendet. Beispielsweise kann eine Suspension der Aktivmasse oder eines Vorläufers in einer beheizten Dragiertrommel bei erhöhter Temperatur auf den Katalysatorträger aufgesprührt werden. Anstelle von Dragiertrommeln können auch Wirbelbettbeschichter eingesetzt werden.

Das Suspensionsmedium ist im Allgemeinen Wasser, dem vorzugsweise Bindemittel wie höhere Alkohole, mehrwertige Alkohole, z. B. Ethylenglykol, 1,4-Butandiol oder Glycerin, Dimethylformamid, Dimethylacetamid, Dimethylsulfoxid, N-Methylpyrrolidon oder cyclische Harnstoffe, wie N,N'-Dimethylethylenharnstoff oder N,N'-Dimethyl-propylenharnstoff, oder (Co)Polymere, gelöst oder vorteilhaft in Form einer wässrigen Dispersion zugesetzt werden, wobei im Allgemeinen Bindemittelgehalte von 10 bis 20 Gew.-%, bezogen auf den Feststoffgehalt der Suspension geeignet sind. Geeignete polymere Bindemittel sind z. B. Vinylacetat/Vinylaurat-, Vinylacetat/Acrylat-, Styrol/Acrylat-, Vinylacetat/Maleat- oder Vinylacetat/Ethylen-Copolymere. Bei einer thermischen Behandlung bei Temperaturen über 200 bis 500 °C entweicht das Bindemittel durch thermische Zersetzung und/oder Verbrennung aus der aufgetragenen Schicht.

Um Katalysatoren zu erhalten, in deren aktive Masse die Phasen A und B relativ zu einander wie in einem Gemisch aus feinteiligem A und feinteiligem B verteilt sind, vermengt man zweckmäßigerweise das nach Isolierung und Trocknung erhaltene Pulver des oben genannten Multimetalloxids mit einem Pulver, das die elementaren Konstituenten der Mischoxid-Phase B enthält, und bringt das Gemenge in der beschriebenen Weise auf den inerten Träger auf.

Die Schichtdicke der Katalysatorschale bzw. die Summe der Schichtdicken der Schalen, die die katalytisch aktiven Bestandteile enthalten, beträgt im Allgemeinen 10 bis 250 µm.

- 5 Die erfindungsgemäßen Katalysatoren werden für die partielle Oxidation von aromatischen oder heteroaromatischen Kohlenwasserstoffen zu Aldehyden, Carbonsäuren und/oder Carbonsäureanhydriden, insbesondere zur Gasphasenpartialoxidation von o-Xylool und/oder Naphthalin zu Phthalsäureanhydrid, von Toluol zu Benzoesäure und/oder Benzaldehyd, oder von Methylpyridinen, wie β -Picolin zu Pyridincarbonsäuren, wie Nicotinsäure, mit einem molekularen Sauerstoff enthaltenden Gas verwendet.
- 10 Die erfindungsgemäßen Katalysatoren können zu diesem Zweck alleine oder in Kombination mit anderen, unterschiedlich aktiven Katalysatoren, beispielsweise Katalysatoren des Standes der Technik auf Vanadiumoxid/Anatas-Basis, eingesetzt werden, wobei die unterschiedlichen Katalysatoren im Allgemeinen in separaten Katalysatorschüttungen, die in einem oder mehreren Katalysatorfestbetten angeordnet sein können, im Reaktor angeordnet werden.
- 15

Die erfindungsgemäßen Schalenkatalysatoren oder Präkatalysatoren werden hierzu in die Reaktionsrohre eines Röhrenreaktors gefüllt, die von außen, z. B. mittels einer Salzschnmelze, auf die Reaktionstemperatur thermostatisiert werden. Wird anstelle des erfindungsgemäßen Schalenkatalysators ein oben definierter Präkatalysator eingesetzt, entsteht daraus unter den Temperaturbedingungen der partiellen Oxidation ein erfindungsgemäßer Schalenkatalysator. Über die so bereitete Katalysatorschüttung wird das Reaktionsgas bei Temperaturen von 100 bis 650 °C und vorzugsweise 250 bis 480 °C und bei einem Überdruck von im Allgemeinen 0,1 bis 2,5 bar, vorzugsweise von 0,3 bis 1,5 bar mit einer Raumgeschwindigkeit von im Allgemeinen 750 bis 5000 h⁻¹ geleitet.

Das dem Katalysator zugeführte Reaktionsgas wird im Allgemeinen durch Vermischen von einem molekularen Sauerstoff enthaltenden Gas, das außer Sauerstoff noch geeignete Reaktionsmoderatoren und/oder Verdünnungsmittel, wie Wasserdampf, Kohlendioxid und/oder Stickstoff, enthalten kann, mit dem zu oxidierenden, aromatischen Kohlenwasserstoff erzeugt, wobei das molekularen Sauerstoff enthaltende Gas im Allgemeinen 1 bis 100 Vol.-%, vorzugsweise 2 bis 50 Vol.-% und besonders bevorzugt 10 bis 30 Vol.-% Sauerstoff, 0 bis 30 Vol.-%, vorzugsweise 0 bis 20 Vol.-% Wasserdampf sowie 0 bis 50 Vol.-%, vorzugsweise 0 bis 1 Vol.-% Kohlendioxid, Rest Stickstoff, enthalten kann. Zur Erzeugung des Reaktionsgases wird das molekularen Sauerstoff enthaltende Gas im Allgemeinen mit 30 bis 300 g je Nm³, bevorzugt mit 70 bis 150 g je Nm³ Gas des zu oxidierenden aromatischen Kohlenwasserstoffs beschickt.

40 Besonders vorteilhaft wird als molekularen Sauerstoff enthaltendes Gas Luft verwendet.

Vorteilhaft wird die Gasphasenpartialoxidation so durchgeführt, dass man zwei oder mehr Zonen, vorzugsweise zwei Zonen, der im Reaktionsrohr befindlichen Katalysatorschüttung auf unterschiedliche Reaktionstemperaturen thermostatisiert, wozu beispielsweise Reaktoren mit getrennten Salzbädern eingesetzt werden können. Wird die Umsetzung in zwei Reaktionszonen durchgeführt, wird im Allgemeinen die zum Gas-eintritt des Reaktionsgases hin gelegene Reaktionszone, welche im Allgemeinen 30 bis 80 Vol.-% des gesamten Katalysatorvolumens umfasst, auf eine um 1 bis 20 °C, vorzugsweise um 1 bis 10 °C und insbesondere um 2 bis 8 °C höhere Reaktionstemperatur als die zum Gasaustritt hin gelegene Reaktionszone thermostatisiert. Eine solche Arbeitsweise wird als Zwei- oder Mehrzonenstrukturierung des Reaktors bezeichnet. Alternativ kann die Gasphasenoxidation auch ohne Aufteilung in Temperaturzonen bei einer einheitlichen Reaktionstemperatur durchgeführt werden.

Bei einer bevorzugten Ausführungsform des Verfahrens zur partiellen Oxidation von aromatischen Kohlenwasserstoffen und Heterozyklen (z.B. Methylpyridin bzw. β -Picolin) zu Aldehyden, Carbonsäuren und/oder Carbonsäureanhydriden, die sich besonders vorteilhaft für die Herstellung von Phthalsäureanhydrid aus o-Xylol und/oder Naphthalin erweist, wird der aromatische Kohlenwasserstoff zunächst an einer Schüttung des erfundungsgemäßen Katalysators unter Teilumsatz zu einem Reaktionsgemisch umgesetzt. Das erhaltene Reaktionsgemisch oder eine Fraktion davon kann man dann mit wenigstens einem weiteren Katalysator in Kontakt bringen, dessen katalytisch aktive Masse Vanadiumpentoxid und Anatas enthält.

Im Fall der Herstellung von Phthalsäureanhydrid aus o-Xylol enthält das teilumgesetzte Reaktionsgemisch z. B. Phthalsäureanhydrid und andere Oxidationsprodukte, wie o-Tolylaldehyd, o-Tolylcarbonsäure und Phthalid, und nicht umgesetztes o-Xylol. Es kann dann weiterverarbeitet werden, indem entweder

- das o-Xylol vom Phthalsäureanhydrid und den anderen Oxidationsprodukten, die Intermediate auf dem Reaktionsweg von o-Xylol zu Phthalsäureanhydrid sind, abgetrennt und zurückgeführt wird und der Strom aus Phthalsäureanhydrid und Intermediaten einer oder mehreren weiteren Katalysatorschüttungen mit z. B. einem Schalenkatalysator auf Vanadiumoxid/Anatas-Basis zugeführt wird, wo die Intermediate selektiv zu Phthalsäureanhydrid oxidiert werden; oder indem
- das Produktgemisch ohne weitere Aufarbeitung, d. h. ohne o-Xylol-Abtrennung, über eine zweite oder gegebenenfalls über weitere Katalysatorschüttungen geleitet wird.

Vorzugsweise leitet man den gasförmigen Strom nacheinander über ein Bett eines stromaufwärts gelegenen Katalysators und ein Bett eines stromabwärts gelegenen Katalysators leitet, wobei das Bett des stromaufwärts gelegenen Katalysators einen erfindungsgemäßen Katalysator enthält und das Bett des stromabwärts gelegenen

5 Katalysators wenigstens einen Katalysator enthält, dessen katalytisch aktive Masse Vanadiumpentoxid und Anatas enthält. Im Allgemeinen enthält die katalytisch aktive Masse des stromabwärts gelegenen Katalysators 1 bis 40 Gew.-% Vanadiumoxid, berechnet als V_2O_5 , 60 bis 99 Gew.-% Titandioxid, berechnet als TiO_2 , bis zu 1 Gew.-% einer Cäsiumverbindung, berechnet als Cs, bis zu 1 Gew.-% einer Phosphorverbindung, berechnet als P, und bis zu 10 Gew.-% Antimonoxid, berechnet als Sb_2O_3 . Mit Vorteil umfasst das Bett des stromabwärts gelegenen Katalysators wenigstens zwei Lagen von Katalysatoren, deren katalytisch aktive Masse unterschiedlichen Cs-Gehalt aufweist, wobei der Cs-Gehalt im Strömungsrichtung des gasförmigen Stroms abnimmt.

10

15

Durch diese Art der Reaktionsführung wird insgesamt eine deutlich höhere Phthalsäureanhydrid-Ausbeute erzielt als bei alleiniger Verwendung von Katalysatorsystemen auf Vanadiumoxid/Anatas-Basis, da die erfindungsgemäßen Katalysatoren o-Xylo und/oder Naphthalin wesentlich selektiver zu Phthalsäureanhydrid bzw. den vorstehend genannten Intermediaten oxidieren können.

20

Auf analoge Weise kann bei der Oxidation von Toluol zu Benzaldehyd und/oder Benzoësäure beziehungsweise der Oxidation von β -Picolin zu Nicotinsäure verfahren werden. Benzaldehyd findet beispielsweise als Aromastoff Verwendung. Nicotinsäure findet beispielsweise als Ausgangsstoff für die Herstellung von Vitaminen Verwendung.

25

Beispiele

Katalysatoren

30

A Herstellung des Multimetallocoxids $Ag_{0,73}V_2O_x$

In 7 l vollentsalztes Wasser von 60 °C wurden 102 g V_2O_5 (= 0,56 Mol) unter Rühren zugegeben. In die erhaltene orangefarbene Suspension wurde unter weiterem Rühren eine wässrige Lösung von 69,5 g $AgNO_3$ (= 0,409 Mol) in 1 l Wasser zugegeben. Anschließend wurde die Temperatur der erhaltenen Suspension innerhalb von 2 Stunden auf 90 °C erhöht und bei dieser Temperatur die Mischung 24 Stunden gerührt. Danach wurde die erhaltene dunkelbraune Suspension abgekühlt und sprühgetrocknet (Eingangstemperatur (Luft) = 350 °C, Ausgangstemperatur (Luft) = 110 °C).

35

40

Das erhaltene Pulver hatte eine spezifische Oberfläche nach BET von 56 m²/g. Vom erhaltenen Pulver wurde ein Pulverröntgendiagramm mit Hilfe eines Diffraktometers D 5000 der Firma Siemens unter Anwendung von Cu-K α -Strahlung (40 kV, 30 mA) aufgenommen. Das Diffraktometer war mit einem automatischen Primär- und Sekundärblendensystem sowie einem Sekundär-Monochromator und Szintillationsdetektor ausgestattet. Aus dem Pulverröntgendiagramm wurden die folgenden Netzebenenabstände d [Å] mit den dazugehörigen relativen Intensitäten I_{rel} [%] erhalten: 15,04 (11,9), 11,99 (8,5), 10,66 (15,1), 5,05 (12,5), 4,35 (23), 3,85 (16,9), 3,41 (62,6), 3,09 (55,1), 3,02 (100), 2,58 (23,8), 2,48 (27,7), 2,42 (25,1), 2,36 (34,2), 2,04 (26,4), 1,93 (33,2), 1,80 (35,1), 1,55 (37,8).

B1 Herstellung einer V₂O₅/TiO₂-Phase mit 0,4 Gew.-% Cs

In 100 ml vollentsalztes Wasser von 60 °C gab man unter Rühren 13,0 g Oxalsäuredihydrat (= 0,12 Mol) und dann 3,35 g V₂O₅ (= 0,17 Mol). Die erhaltene blaue Lösung wurde 30 min unter weiterem Rühren auf 90 °C erhitzt. Nach dem Abkühlen auf Raumtemperatur fügte man 0,46 g Cäsiumsulfat (= 0,0013 Mol), 38,9 g Formamid, 80 g Anatase mit einer BET-Oberfläche von 21 m²/g und 157,5 g Wasser hinzu (Feststoffgehalt etwa 21 %). Anschließend rührte man die erhaltene Suspension 15 Stunden bei 25 °C. Dann wurde die Suspension sprühgetrocknet (Eingangstemperatur (Luft) = 350 °C; Ausgangstemperatur (Luft) = 110 °C). Das Sprühpulver bestand im Mittel aus 4,0 Gew.-% Vanadium (berechnet als V₂O₅), 0,40 Gew.-% Cäsium (berechnet als Cs) und 95,6 Gew.-% Titandioxid.

25

B2 Herstellung einer V₂O₅/TiO₂-Phase mit 0,5 Gew.-% Cs

In 100 ml vollentsalztes Wasser von 60 °C gab man unter Rühren 13,0 g Oxalsäuredihydrat (= 0,12 Mol) und dann 3,35 g V₂O₅ (= 0,17 Mol). Die erhaltene blaue Lösung wurde 30 min unter weiterem Rühren auf 90 °C erhitzt. Nach dem Abkühlen auf Raumtemperatur fügte man 0,58 g Cäsiumsulfat (= 0,0016 Mol), 38,9 g Formamid, 80 g Anatase mit einer BET-Oberfläche von 21 m²/g und 157,4 g Wasser hinzu (Feststoffgehalt etwa 21 %). Anschließend rührte man die erhaltene Suspension 15 Stunden bei 25 °C. Dann wurde die Suspension sprühgetrocknet (Eingangstemperatur (Luft) = 350 °C; Ausgangstemperatur (Luft) = 110 °C). Das Sprühpulver bestand im Mittel aus 4,0 Gew.-% Vanadium (berechnet als V₂O₅), 0,50 Gew.-% Cäsium (berechnet als Cs) und 95,6 Gew.-% Titandioxid.

40

Katalysatorherstellung

Aufbringung der Phasen als Pulvermischung auf Kugeln

5 Zur Herstellung der Katalysatoren 1 bis 7 wurde das Pulver A mit 0 bis 20 Gew.% Pulver B1 bzw. B2 gemischt (siehe Tabelle) und wie folgt auf Magnesiumsilikat-Kugeln aufgebracht: 300 g Steatit-Kugeln mit einem Durchmesser von 3,5 bis 4 mm wurden in einer Dragiertrommel bei 20 °C während 20 min mit 40 g des gemischten Pulvers und 4,4 g Oxalsäure unter Zusatz von 35,3 g eines 60 Gew.-% Wasser und 40 Gew.-%

10 10 Glycerin enthaltenden Gemisches beschichtet und anschließend getrocknet. Das Gewicht der so aufgetragenen katalytisch aktiven Masse, bestimmt an einer Probe des erhaltenen Prækatalysators, betrug nach einstündiger Wärmebehandlung bei 400 °C 10 Gew.-%, bezogen auf das Gesamtgewicht des fertigen Katalysators.

15 Aufbringung der Phasen in Form konzentrischer Schalen auf Kugeln

Zur Herstellung des Katalysators 8 wurden die Pulver A und B1 wie folgt auf Magnesiumsilikat-Kugeln aufgebracht: 300 g Steatit-Kugeln mit einem Durchmesser von 3,5 bis 4 mm wurden in einer Dragiertrommel bei 20 °C während 20 min mit 36 g des Pulvers A und 4 g Oxalsäure beschichtet. Die beschichteten Kugeln wurden dann mit 6 g des Pulvers B1 unter Zusatz von 30 g eines 60 Gew.-% Wasser und 40 Gew.-% Glycerin enthaltenden Gemisches beschichtet und anschließend getrocknet. Das Gewicht der so aufgetragenen katalytisch aktiven Masse, bestimmt an einer Probe des erhaltenen Prækatalysators, betrug nach einstündiger Wärmebehandlung bei 400 °C 10 Gew.-%, bezogen auf das Gesamtgewicht des fertigen Katalysators, wobei 86 Gew.-% auf die innere Schicht der Silber-Vanadiumoxid-Bronze und 14 Gew.-% auf die äußere Schicht der V₂O₅/TiO₂-Phase entfielen.

Aufbringung der Phasen als Pulvermischung auf Ringe

30 Für die Anwendungsbeispiele 2 bis 4 wurde das Pulver A mit 0 bzw. 10 Gew. Pulver B1 gemischt und wie folgt auf Magnesiumsilikat-Ringe aufgebracht: 350 g Steatit-Ringe mit einem äußeren Durchmesser von 7 mm, einer Länge von 3 mm und einer Wandstärke von 1,5 mm wurden in einer Dragiertrommel bei 20 °C während 20 min mit 84,4 g des gemischten Pulvers und 9,4 g Oxalsäure unter Zusatz von 66,7 g eines 60 Gew.-% Wasser und 40 Gew.-% Glycerin enthaltenden Gemisches beschichtet und anschließend getrocknet. Das Gewicht der so aufgetragenen katalytisch aktiven Masse, bestimmt an einer Probe des erhaltenen Prækatalysators, betrug nach einstündiger Wärmebehandlung bei 450 °C 18 Gew.-%, bezogen auf das Gesamtgewicht des fertigen Katalysators.

Referenzkatalysator 1 (V_2O_5/TiO_2)

1400 g Steatit (Magnesiumsilikat) Ringe mit einem äußeren Durchmesser von 8 mm,
5 einer Länge von 6 mm und einer Wandstärke von 1,6 mm wurden in einer Dragier-
trommel auf 160 °C erhitzt und zusammen mit 13,8 g eines organischen Binders, be-
stehend aus einem Copolymer von Acrylsäure/Maleinsäure (Gewichtsverhältnis 75:25),
mit einer Suspension aus 466 g Anatas mit einer BET-Oberfläche von 21 m²/g, 67,2 g
Vanadyloxalat, 14,4 g Antimontrioxid, 3,15 g Ammoniumhydrogenphosphat, 2,87 g
10 Cäsiumsulfat, 721 g Wasser und 149 g Formamid besprüht. Die auf diese Weise auf-
gebrachte katalytisch aktive Masse bestand im Mittel aus 0,16 Gew.-% Phosphor (be-
rechnet als P), 7,5 Gew.-% Vanadium (berechnet als V_2O_5), 3,2 Gew.-% Antimon (be-
rechnet als Sb_2O_3), 0,40 Gew.-% Cäsium (berechnet als Cs) und 88,74 Gew.-% Titan-
dioxid.

15 Der so erhaltene Schalenkatalysator wurde in einer Dragiertrommel auf 160 C erhitzt
und zusammen mit 14 g eines organischen Binders, bestehend aus einem Copolymer
von Acrylsäure/Maleinsäure (Gewichtsverhältnis 75:25), mit einer Suspension aus 502
g Anatas mit einer BET-Oberfläche von 21 m²/g, 35,8 g Vanadyloxalat, 2,87 g Cäsium-
20 sulfat, 720 g Wasser und 198 g Formamid besprüht. Die auf diese Weise aufgebrachte
katalytisch aktive Masse bestand im Mittel aus 4,0 Gew.-% Vanadium (berechnet als
 V_2O_5), 0,4 Gew.-% Cäsium (berechnet als Cs) und 88,8 Gew.-% Titandioxid. Das Ge-
wicht der aufgetragenen Schichten betrug 9,3 Gew.-% des Gesamtgewichts des ferti-
gen Katalysators.

25

Referenzkatalysator 2 (V_2O_5/TiO_2 -Katalysator)

1400 g Steatit (Magnesiumsilikat) Ringe mit einem äußeren Durchmesser von 8 mm,
30 einer Länge von 6 mm und einer Wandstärke von 1,6 mm wurden in einer Dragier-
trommel auf 160 °C erhitzt und mit einer Suspension aus 468 g Anatas mit einer BET-
Oberfläche von 21 m²/g, 67,2 g Vanadyloxalat, 16,8 g Antimontrioxid, 2,95 g Ammoni-
umhydrogenphosphat, 0,72 g Cäsiumsulfat, 719 g Wasser und 150 g Formamid be-
sprüht, bis das Gewicht der auf getragenen Schicht 10,5 % des Gesamtgewichts des
35 fertigen Katalysators betrug (nach einstündiger Wärmebehandlung bei 450 °C). Die auf
diese Weise aufgebrachte katalytisch aktive Masse, also die Katalysatorschale, be-
stand im Mittel aus 0,15 Gew.-% Phosphor (berechnet als P), 7,5 Gew.-% Vanadium
(berechnet als V_2O_5), 3,2 Gew.-% Antimon (berechnet als Sb_2O_3), 0,1 Gew.-% Cäsium
(berechnet als Cs) und 89,05 Gew.-% Titandioxid.

40

Anwendungsbeispiele

1. Herstellung von Phthalsäureanhydrid

5 In ein 80 cm langes Eisenrohr mit einer lichten Weite von 16 mm wurden die Katalysatoren gemäß der Tabelle (beschichtete Steatit-Kugeln) bis zu einer Bettlänge von 66 cm eingefüllt. Das Eisenrohr war zur Temperaturregelung mit einem Elektroheizmantel umgeben. Bei den Versuchen beträgt die Temperatur 350°C. Durch das Rohr wurden stündlich von oben nach unten 360 Ni-Luft mit einer Beladung an 98,5 gew.-%igem o-Xylol von 60 g o-Xylol/Nm³ Luft geleitet. In der nachstehenden Tabelle sind die erhaltenen Ergebnisse zusammengefasst.

10

Tabelle

Katalysator	Ag _{0,73} V ₂ O _x -Phase A	V ₂ O ₅ /TiO ₂ -Phase		Umsatz (Mol-%)	CO _x -Selektivität ¹⁾ (Mol-%)
		B1	B2		
1	-	100%	-	81	33
2	100%	-	-	37	10
3	98%	2%	-	49	16
4	95%	5%	-	44	11
5	90%	10%	-	42	12
6	80%	20%	-	35	12
7	90%	-	10%	44	9
8	86% ²⁾	14% ²⁾	-	49	9

¹⁾ "CO_x-Selektivität" entspricht dem Anteil des zu Verbrennungsprodukten (CO, CO₂) umgesetzten o-Xylols; die Restselektivität auf 100 % entspricht dem Anteil des zu dem Wertprodukt Phthalsäureanhydrid und den Zwischenprodukten o-Tolylaldehyd, o-Tolylsäure und Phthalid sowie Nebenprodukten wie Maleinsäureanhydrid, Citraconsäureanhydrid und Benzoësäure umgesetzten o-Xylols

²⁾ konzentrisch aufgebrachte Schalen

An einer Ausbauprobe des Katalysators 2 (mit 100% Phase A) wurde eine BET-Oberfläche der Aktivmasse von 6,7 m²/g und eine Vanadium-Oxidationsstufe von 4,63 ermittelt. Aus dem Pulverröntgendiagramm wurden die folgenden Netzebenenabstände d [Å] mit den dazugehörigen relativen Intensitäten I_{rel} [%] erhalten: 4,85 (9,8), 3,50 (14,8), 3,25 (39,9), 2,93 (100), 2,78 (36,2), 2,55 (35,3), 2,43 (18,6), 1,97 (15,2), 1,95 (28,1), 1,86 (16,5), 1,83 (37,5), 1,52 (23,5). Die Ausbauproben der Katalysatoren 3-7 zeigten keine Änderungen der Ag/V-Phase hinsichtlich Pulverröntgendiagramm, BET-Oberfläche (etwa 6,7 m²/g) und Vanadium-Oxidationsstufe (4,67).

2. Herstellung von Phthalsäureanhydrid (Vergleichsbeispiel)

Von unten nach oben wurden jeweils 0,80 m des Referenzkatalysators 2, 1,40 m des Referenzkatalysators 1 und anschließend 0,80 m eines Katalysators (beschichtete Steatit-Ringe), dessen Aktivmasse aus 100 Gew.-% A bestand, in ein 3,85 m langes Eisenrohr mit einer lichten Weite von 25 mm eingefüllt. Das Eisenrohr war zur Temperaturregelung von einer Salzschmelze umgeben. Durch das Rohr wurden ständig von oben nach unten 4,0 Nm³ Luft mit einer Beladung an 98,5 gew.-%igem o-Xylool von 80 g o-Xylool/Nm³ Luft geleitet. Dabei wurde bei einer Salzbadtemperatur von 353 bis

360°C eine durchschnittliche PSA-Ausbeute von 115,5 Gew.-% erreicht (Ausbeute bedeutet das erhaltene Phthalsäureanhydrid in Gewichtsprozent, bezogen auf 100%iges o-Xylo). Der Umsatz betrug mehr als 99,94 %, der Rest-Phthalid-Gehalt am Reaktorausgang lag bei weniger als 0,35 Gew.-%.

5

3. Herstellung von Phthalsäureanhydrid

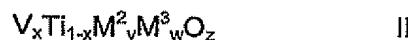
Anwendungsbeispiel 2 wurde wiederholt, wobei jedoch jeweils 1,00 m des Referenzkatalysators 2, 1,60 m des Referenzkatalysators 1 und anschließend 0,40 m eines Katalysators (beschichtete Steatit-Ringe), dessen Aktivmasse aus 90 Gew.-% A und 10 Gew.-% B1 bestand, eingefüllt wurden. Es wurde eine durchschnittliche PSA-Ausbeute von 116,4 Gew.-% erreicht. Der Umsatz betrug mehr als 99,94 %, der Rest-Phthalid-gehalt am Reaktorausgang lag bei weniger als 0,30 Gew.-%. Dieses Beispiel zeigt, dass bei Verwendung der erfindungsgemäßen Katalysatoren hohe PSA-Ausbeuten auch mit einer gegenüber dem Anwendungsbeispiel 2 deutlich verkürzten Bettlänge des Silber-Vanadiumoxid-Katalysators erreicht werden können.

4. Herstellung von Phthalsäureanhydrid

20 Anwendungsbeispiel 2 wurde wiederholt, wobei jedoch jeweils 0,80 m des Referenzkatalysators 2, 1,80 m des Referenzkatalysators 1 und anschließend 0,40 m eines Katalysators (beschichtete Steatit-Ringe), dessen Aktivmasse aus 90 Gew.-% A und 10 Gew.-% B1 bestand, eingefüllt wurden. Es wurde eine durchschnittliche PSA-Ausbeute von 116,9 Gew.-% erreicht. Der Umsatz betrug mehr als 99,94 %, der Rest-Phthalid-gehalt am Reaktorausgang lag bei weniger als 0,35 Gew.-%. Dieses Beispiel zeigt, dass bei Verwendung der erfindungsgemäßen Katalysatoren hohe PSA-Ausbeuten mit einer gegenüber dem Anwendungsbeispiel 2 angepassten Schüttungslängenverteilung der Referenzkatalysatoren erreicht werden können.

Patentansprüche

1. Katalysator, umfassend eine katalytisch aktive Masse, die eine Phase A und eine Phase B in Form dreidimensional ausgedehnter, von ihrer lokalen Umgebung aufgrund ihrer von ihrer lokalen Umgebung verschiedenen chemischen Zusammensetzung abgegrenzter Bereiche enthält, wobei die Phase A eine Silber-Vanadiumoxid-Bronze und die Phase B eine Mischoxidphase auf Basis von Titanoxid und Vanadiumpentoxid ist.
- 10 2. Katalysator nach Anspruch 1, wobei die katalytisch aktive Masse auf einen inneren Träger aufgebracht ist.
- 15 3. Katalysator nach Anspruch 1 oder 2, wobei die Phasen A und B relativ zueinander wie in einem Gemisch aus feinteiligem A und feinteiligem B verteilt sind.
- 15 4. Katalysator nach Anspruch 2, wobei die Phasen A und B relativ zueinander als konzentrische Schalen angeordnet sind.
- 20 5. Katalysator nach einem der vorhergehenden Ansprüche, wobei das Gewichtsverhältnis der Phase A zur Phase B im Bereich von 85:15 bis 95:5 liegt.
- 20 6. Katalysator nach einem der vorhergehenden Ansprüche, wobei die Phase A eine Zusammensetzung aufweist, die erhältlich ist durch Calzinieren eines Multimetallocxids der allgemeinen Formel I
- 25
$$\text{Ag}_{a-c}\text{M}^1_c\text{V}_2\text{O}_d * e \text{H}_2\text{O}, \quad \text{I}$$
- worin
- a einen Wert von 0,3 bis 1,9 hat,
- 30 M¹ für wenigstens ein unter Alkali- und Erdalkalimetallen, Bi, Tl, Cu, Zn, Cd, Pb, Cr, Au, Al, Fe, Co, Ni, Mo, Nb, Ce, W, Mn, Ta, Pd, Pt, Ru und/oder Rh ist ausgewähltes Metall steht,
- c einen Wert von 0 bis 0,5 hat, mit der Maßgabe, dass (a-c) ≥ 0,1 ist,
- 35 d eine Zahl, die sich durch die Wertigkeit und Häufigkeit der von Sauerstoff verschiedenen Elemente in der Formel I bestimmt, bedeutet und
- e einen Wert von 0 bis 20 hat.
- 40
7. Katalysator nach einem der vorhergehenden Ansprüche, wobei die Phase B eine Zusammensetzung der Formel II aufweist



worin

M² für wenigstens ein Alkalimetall steht;

M³ für ein Element der 5. Hauptgruppe des Periodensystems der Elemente steht,

x einen Wert von 0,001 bis 0,2 hat,

y einen Wert von 0 bis 0,01 hat,

w einen Wert von 0 bis 0,02 hat, und

z eine Zahl, die sich durch die Wertigkeit und Häufigkeit der von Sauerstoff verschiedenen Elementen in der Formel II bestimmt, bedeutet.

8. Verfahren zur Herstellung eines Katalysators nach Anspruch 3, bei dem man ein Pulver, das die Phase A, einen Vorläufer dafür oder Quellen der elementaren Konstituenten davon umfasst, und ein Pulver, das die Phase B, einen Vorläufer dafür oder Quellen der elementaren Konstituenten davon umfasst, vermengt und auf einen inerten Träger auf bringt.

9. Verfahren zur Herstellung eines Katalysators nach Anspruch 4, bei dem man nacheinander (i) die Phase A, einen Vorläufer dafür oder Quellen der elementaren Konstituenten davon und (ii) die Phase B, einen Vorläufer dafür oder Quellen der elementaren Konstituenten davon auf einen inerten Träger auf bringt.

10. Verfahren zur Herstellung von Aldehyden, Carbonsäuren und/oder Carbonsäureanhydriden, bei dem man einen gasförmigen Strom, der einen aromatischen oder heteroaromatischen Kohlenwasserstoff und ein molekulares Sauerstoff enthaltendes Gas umfasst, bei erhöhter Temperatur mit einem Katalysator nach einem der Ansprüche 1 bis 7 in Kontakt bringt.

11. Verfahren nach Anspruch 10, bei dem man den gasförmigen Strom nacheinander über ein Bett eines stromaufwärts gelegenen Katalysators und ein Bett eines stromabwärts gelegenen Katalysators leitet, wobei das Bett des stromaufwärts gelegenen Katalysators einen Katalysator nach einem der Ansprüche 1 bis 7 enthält und das Bett des stromabwärts gelegenen Katalysators wenigstens einen Katalysator enthält, dessen katalytisch aktive Masse aus einer Mischoxidphase auf Basis von Titandioxid und Vanadiumpentoxid besteht.

12. Verfahren nach Anspruch 10 oder 11, bei dem man als aromatischen Kohlenwasserstoff o-Xylo l oder Naphthalin oder Mischungen aus o-Xylo l und Naphthalin zu Phthalsäureanhydrid oxidiert.

40

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

PCT/EP2005/003179

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

IPC 7 B01J23/68 B01J21/06 B01J37/02 B01J37/04 C07C51/265

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

IPC 7 B01J C07C

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

EPO-Internal, WPI Data, PAJ

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category °	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	EP 0 447 267 A (NIPPON SHOKUBAI KAGAKU KOGYO CO. LTD; NIPPON SHOKUBAI CO., LTD) 18 September 1991 (1991-09-18) examples	1-12
A	WO 00/27753 A (BASF AKTIENGESELLSCHAFT; HEIDEMANN, THOMAS; HIBST, HARTMUT; BAUER, STE) 18 May 2000 (2000-05-18) cited in the application examples 1-5	1-12
A	WO 99/62637 A (BASF AKTIENGESELLSCHAFT; HEIDEMANN, THOMAS; ROSOWSKI, FRANK; LINDEN, G) 9 December 1999 (1999-12-09) examples	1-12

 Further documents are listed in the continuation of box C. Patent family members are listed in annex.

° Special categories of cited documents :

- "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
- "E" earlier document but published on or after the International filing date
- "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
- "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
- "P" document published prior to the International filing date but later than the priority date claimed

- "T" later document published after the International filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
- "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone
- "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.
- "&" document member of the same patent family

Date of the actual completion of the International search

Date of mailing of the international search report

12 July 2005

21/07/2005

Name and mailing address of the ISA

European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,
Fax: (+31-70) 340-2016

Authorized officer

Schoofs, B

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

PCT/EP2005/003179

C.(Continuation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	WO 01/85337 A (BASF AKTIENGESELLSCHAFT; HEIDEMANN, THOMAS; HIBST, HARTMUT; BAUER, STE) 15 November 2001 (2001-11-15) cited in the application examples	1-12
P, A	WO 2005/012216 A (BASF AKTIENGESELLSCHAFT; NETO, SAMUEL; HIBST, HARTMUT; ROSOWSKI, FRANK) 10 February 2005 (2005-02-10) example b2	1-12
E	& DE 103 34 132 A1 (BASF AG) 7 April 2005 (2005-04-07) cited in the application	1-12

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

PCT/EP2005/003179

Patent document cited in search report		Publication date		Patent family member(s)		Publication date
EP 0447267	A	18-09-1991	AT AU AU BR CN DE DE EP ES JP JP JP KR RU US	106278 T 641987 B2 7273291 A 9101046 A 1054726 A ,C 69102169 D1 69102169 T2 0447267 A1 2054441 T3 1998863 C 4215843 A 7029056 B 9508197 B1 2047351 C1 5169820 A		15-06-1994 07-10-1993 19-09-1991 05-11-1991 25-09-1991 07-07-1994 20-10-1994 18-09-1991 01-08-1994 08-12-1995 06-08-1992 05-04-1995 26-07-1995 10-11-1995 08-12-1992
WO 0027753	A	18-05-2000	DE AT AU BR CN CZ DE WO EP ES HU ID JP NO SI SK TW US	19851786 A1 238240 T 1381700 A 9915227 A 1325365 A ,C 20011626 A3 59905239 D1 0027753 A1 1137596 A1 2198995 T3 0104939 A2 30386 A 2002529351 T 20012273 A 1137596 T1 5822001 A3 223644 B 6849574 B1		11-05-2000 15-05-2003 29-05-2000 31-07-2001 05-12-2001 12-09-2001 28-05-2003 18-05-2000 04-10-2001 01-02-2004 29-04-2002 29-11-2001 10-09-2002 10-07-2001 31-10-2003 08-10-2001 11-11-2004 01-02-2005
WO 9962637	A	09-12-1999	DE CN DE WO EP ID JP KR TW US	19824532 A1 1304336 A ,C 59902418 D1 9962637 A1 1091806 A1 28000 A 2002516751 T 2001052523 A 443944 B 6528683 B1		09-12-1999 18-07-2001 26-09-2002 09-12-1999 18-04-2001 03-05-2001 11-06-2002 25-06-2001 01-07-2001 04-03-2003
WO 0185337	A	15-11-2001	DE AU WO	10022103 A1 6387501 A 0185337 A1		15-11-2001 20-11-2001 15-11-2001
WO 2005012216	A	10-02-2005	DE WO	10334132 A1 2005012216 A1		07-04-2005 10-02-2005
DE 10334132	A1	07-04-2005	WO	2005012216 A1		10-02-2005

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

PCT/EP2005/003179

A. KLASIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES

IPK 7 B01J23/68 B01J21/06 B01J37/02 B01J37/04 C07C51/265

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

B. RECHERCHIERTE GEBiete

Recherchierte Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)

IPK 7 B01J C07C

Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

EP0-Internal, WPI Data, PAJ

C. ALS WESENTLICH ANGSEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
X	EP 0 447 267 A (NIPPON SHOKUBAI KAGAKU KOGYO CO. LTD; NIPPON SHOKUBAI CO., LTD) 18. September 1991 (1991-09-18) Beispiele	1-12
A	WO 00/27753 A (BASF AKTIENGESELLSCHAFT; HEIDEMANN, THOMAS; HIBST, HARTMUT; BAUER, STE) 18. Mai 2000 (2000-05-18) in der Anmeldung erwähnt Beispiele 1-5	1-12
A	WO 99/62637 A (BASF AKTIENGESELLSCHAFT; HEIDEMANN, THOMAS; ROSOWSKI, FRANK; LINDEN, G) 9. Dezember 1999 (1999-12-09) Beispiele	1-12

Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen

Siehe Anhang Patentfamilie

* Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen :	"T" Spätere Veröffentlichung, die nach dem Internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist
"A" Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist	"X" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden
"E" älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem Internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist	"Y" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann nahelegend ist
"L" Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erschinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt)	"&" Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist
"O" Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht	
"P" Veröffentlichung, die vor dem Internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist	

Datum des Abschlusses der internationalen Recherche

Absendedatum des Internationalen Recherchenberichts

12. Juli 2005

21/07/2005

Name und Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde
Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel: (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,
Fax: (+31-70) 340-3016

Bevollmächtigter Bediensteter

Schoofs, B

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

PCT/EP2005/003179

C.(Fortsetzung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
A	WO 01/85337 A (BASF AKTIENGESELLSCHAFT; HEIDEMANN, THOMAS; HIBST, HARTMUT; BAUER, STE) 15. November 2001 (2001-11-15) in der Anmeldung erwähnt Beispiele	1-12
P, A	WO 2005/012216 A (BASF AKTIENGESELLSCHAFT; NETO, SAMUEL; HIBST, HARTMUT; ROSOWSKI, FRANK) 10. Februar 2005 (2005-02-10) Beispiel b2	1-12
E	& DE 103 34 132 A1 (BASF AG) 7. April 2005 (2005-04-07) in der Anmeldung erwähnt	1-12

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

PCT/EP2005/003179

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument		Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie		Datum der Veröffentlichung
EP 0447267	A	18-09-1991	AT	106278 T	15-06-1994
			AU	641987 B2	07-10-1993
			AU	7273291 A	19-09-1991
			BR	9101046 A	05-11-1991
			CN	1054726 A ,C	25-09-1991
			DE	69102169 D1	07-07-1994
			DE	69102169 T2	20-10-1994
			EP	0447267 A1	18-09-1991
			ES	2054441 T3	01-08-1994
			JP	1998863 C	08-12-1995
			JP	4215843 A	06-08-1992
			JP	7029056 B	05-04-1995
			KR	9508197 B1	26-07-1995
			RU	2047351 C1	10-11-1995
			US	5169820 A	08-12-1992
WO 0027753	A	18-05-2000	DE	19851786 A1	11-05-2000
			AT	238240 T	15-05-2003
			AU	1381700 A	29-05-2000
			BR	9915227 A	31-07-2001
			CN	1325365 A ,C	05-12-2001
			CZ	20011626 A3	12-09-2001
			DE	59905239 D1	28-05-2003
			WO	0027753 A1	18-05-2000
			EP	1137596 A1	04-10-2001
			ES	2198995 T3	01-02-2004
			HU	0104939 A2	29-04-2002
			ID	30386 A	29-11-2001
			JP	2002529351 T	10-09-2002
			NO	20012273 A	10-07-2001
			SI	1137596 T1	31-10-2003
			SK	5822001 A3	08-10-2001
			TW	223644 B	11-11-2004
			US	6849574 B1	01-02-2005
WO 9962637	A	09-12-1999	DE	19824532 A1	09-12-1999
			CN	1304336 A ,C	18-07-2001
			DE	59902418 D1	26-09-2002
			WO	9962637 A1	09-12-1999
			EP	1091806 A1	18-04-2001
			ID	28000 A	03-05-2001
			JP	2002516751 T	11-06-2002
			KR	2001052523 A	25-06-2001
			TW	443944 B	01-07-2001
			US	6528683 B1	04-03-2003
WO 0185337	A	15-11-2001	DE	10022103 A1	15-11-2001
			AU	6387501 A	20-11-2001
			WO	0185337 A1	15-11-2001
WO 2005012216	A	10-02-2005	DE	10334132 A1	07-04-2005
			WO	2005012216 A1	10-02-2005
DE 10334132	A1	07-04-2005	WO	2005012216 A1	10-02-2005

